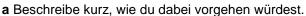
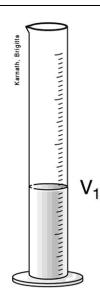
## **Ⅲ** Die Dichte – eine messbare Stoffeigenschaft

 Mit Waage, Messzylinder und Wasser kann die Dichte eines unregelmäßig geformten Metallstücks ermittelt werden.





Man nimmt einen Messzylinder, füllt ihn zum Teil mit
Wasser und liest das Volumen ab. Dann gibt man das
Metallstück ins Wasser und liest das Volumen nochmal
ab. Der Unterschied zwischen den beiden Werten
entspricht dem Volumen des Metallstücks. Mithilfe
der Masse kann man dann die Dichte berechnen.



**b** Das Volumen des Metallstücks beträgt 37 cm<sup>3</sup>, die Masse m = 330,5 g. Um welches Metall handelt es sich?

Dichte = Masse : Volumen = 330,5 g : 37 cm<sup>3</sup> = 8,9 g/cm<sup>3</sup>

Es könnte sich um Kupfer handeln.

Dichte =  $\frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$ 

Eisen hat eine Dichte von 7,86 g/cm<sup>3</sup>. Was bedeutet das?
 Es bedeutet, dass 1 cm<sup>3</sup> Eisen eine
 Masse von 7,86 g besitzt.

Stoff	Dichte in g/cm <sup>3</sup>	Stoff	Dichte in g/cm <sup>3</sup>
Kupfer	8,93	Zink	7,2
Silber	10,5	Aluminium	2,70
Messing	8,5	Magnesium	1,74
Eisen	7,86	Blei	11,4
Gold	19,3	Kupfer	8,93

- **3.a** Eine rechteckige Tischplatte aus Marmorgestein ist 150 cm lang, 80 cm breit und 1,5 cm hoch. Die Dichte von Marmor beträgt 2,7 g/cm<sup>3</sup>. Wie schwer ist die Tischplatte? Tipp: Masse = Dichte · Volumen.
  - **b** Wie viel würde die Tischplatte wiegen, wenn man sie aus Eichenholz (Dichte 0,67 g/cm³) herstellen würde?
    - <u>a) Masse von Marmor = Dichte · Volumen = 2,7 g/cm³ · 150 · 80 · 1,5 cm³ = 48 600 g = 48,6 kg</u>
    - b) Masse von Holz = Dichte · Volumen = 0,67 g/cm³ · 150 · 80 · 1,5 cm³ = 12 060 g = 12,060 kg
- **4.** Aluminium und Magnesium sind deutlich teurer als Eisen. Woran könnte es liegen, dass diese Metalle dennoch in manchen Autos verwendet werden?

<u>Notation Report Notation Report Notation Notation Report Report Notation Report Notation Report </u>